

PCT
WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM
Internationales Büro
INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE
INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

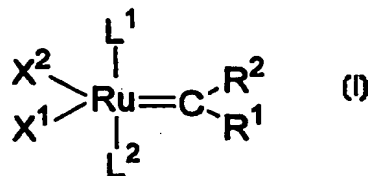
<p>(51) Internationale Patentklassifikation 6 : B01J 31/22, 31/18, C07F 15/00, C08G 61/08</p>	<p>A1</p>	<p>(11) Internationale Veröffentlichungsnummer: WO 99/51344 (43) Internationales Veröffentlichungsdatum: 14. Oktober 1999 (14.10.99)</p>
<p>(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP99/01785 (22) Internationales Anmeldedatum: 18. März 1999 (18.03.99) (30) Prioritätsdaten: 198 15 275.2 6. April 1998 (06.04.98) DE (71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): AVENTIS RESEARCH & TECHNOLOGIES GMBH & CO. KG [DE/DE]; D-65926 Frankfurt am Main (DE). (72) Erfinder; und (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): HERRMANN, Wolfgang, Anton [DE/DE]; Gartenstrasse 69c, D-85354 Freising (DE). SCHATTENMANN, Wolfgang [DE/DE]; Havelstrasse 15, D-81677 München (DE). WESKAMP, Thomas [DE/DE]; Ungererstrasse 108, D-80805 München (DE).</p>	<p>(81) Bestimmungsstaaten: IL, JP, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE). Veröffentlicht <i>Mit internationalem Recherchenbericht.</i></p>	

(54) Title: **ALKYLIDENE COMPLEXES OF RUTHENIUM WITH N-HETEROCYCLIC CARBENE LIGANDS AND THEIR USE AS HIGHLY ACTIVE, SELECTIVE CATALYSTS FOR OLEFIN METATHESIS**

(54) Bezeichnung: **ALKYLIDENKOMPLEXE DES RUTHENIUMS MIT N-HETEROZYKLISCHEN CARBENLIGANDEN; VERWENDUNG ALS HOCHAKTIVE, SELEKTIVE KATALYSATOREN FÜR DIE OLEFIN-METATHESE**

(57) Abstract

The invention relates to a complex compound of ruthenium of general structural formula (I), wherein X¹ and X² are the same or different and represent an anionic ligand, R¹ and R² are the same or different independently of each other but can also have a cycle and R¹ and R² represent hydrogen and/or a hydrocarbon group wherein the ligand L¹ is an N-heterocyclic carbene and wherein the ligand L² is a neutral electron donor, especially an N-heterocyclic carbene or an amine, imine, phosphane, phosphite, stibine, arsine, a carbonyl compound, a carboxyl compound, nitrile, alcohol, ether, thiol or thioether, R¹, R², R³ and R⁴ representing hydrogen and/or hydrocarbon groups. The invention also relates to a method for producing acyclic olefins with two or more carbon atoms and/or cyclic olefins with four or more carbon atoms from acyclic olefins with two or more carbon atoms and/or from cyclic olefins with four or more carbon atoms by means of an olefin-metathesis reaction in the presence of at least one catalyst, a complex compound being used as the catalyst and R¹, R², R³ and R⁴ representing hydrogen and/or hydrocarbon groups.



(57) Zusammenfassung

Die Erfindung betrifft eine Komplexverbindung des Rutheniums der allgemeinen Strukturformel (I), in der X¹ und X² gleich oder verschieden voneinander einen anionischen Liganden bedeuten; in der R¹ und R² gleich oder unabhängig voneinander verschieden sind, aber auch einen Cyclus aufweisen können; in der R¹ und R² für Wasserstoff oder/und für eine Kohlenwasserstoffgruppe stehen; in der der Ligand L¹ ein N-heterozyklisches Carben ist und in der der Ligand L² ein neutraler Elektronendonator ist, insbesondere ein N-heterozyklisches Carben oder ein Amin, Imin, Phosphan, Phosphit, Stibin, Arsin, Carbonylverbindung, Carboxylverbindung, Nitril, Alkohol, Ether, Thiol oder Thioether, wobei R¹, R², R³ und R⁴ für Wasserstoff oder/und für Kohlenwasserstoffgruppen stehen. Die Erfindung betrifft ferner ein Verfahren zur Herstellung von acyclischen Olefinen mit zwei oder mehr Kohlenstoffatomen oder/und von cyclischen Olefinen mit vier oder mehr Kohlenstoffatomen aus acyclischen Olefinen mit zwei oder mehr Kohlenstoffatomen oder/und aus cyclischen Olefinen mit vier oder mehr Kohlenstoffatomen durch Olefin-Metathese-Reaktion in Gegenwart mindestens eines Katalysators, wobei eine Komplexverbindung als Katalysator eingesetzt wird und wobei R¹, R², R³ und R⁴ für Wasserstoff oder/und Kohlenwasserstoffgruppen stehen.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakei
AT	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal
AU	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
AZ	Aserbaidschan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische Republik Mazedonien	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland	ML	Mali	TR	Türkei
BG	Bulgarien	HU	Ungarn	MN	Mongolei	TT	Trinidad und Tobago
BJ	Benin	IE	Irland	MR	Mauritanien	UA	Ukraine
BR	Brasilien	IL	Israel	MW	Malawi	UG	Uganda
BY	Belarus	IS	Island	MX	Mexiko	US	Vereinigte Staaten von Amerika
CA	Kanada	IT	Italien	NE	Niger	UZ	Usbekistan
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NL	Niederlande	VN	Vietnam
CG	Kongo	KE	Kenia	NO	Norwegen	YU	Jugoslawien
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NZ	Neuseeland	ZW	Zimbabwe
CI	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik Korea	PL	Polen		
CM	Kamerun	KR	Republik Korea	PT	Portugal		
CN	China	KZ	Kasachstan	RO	Rumänien		
CU	Kuba	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		
CZ	Tschechische Republik	LI	Liechtenstein	SD	Sudan		
DE	Deutschland	LK	Sri Lanka	SE	Schweden		
DK	Dänemark	LR	Liberia	SG	Singapur		
EE	Estland						

Beschreibung

ALKYLIDENKOMPLEXE DES RUTHENIUMS MIT N-HETEROZYKLISCHEN CARBENLIGANDEN; VERWENDUNG ALS HOCHAKTIVE, SELEKTIVE KATALYSATOREN FÜR DIE OLEFIN-METATHESE

5

Die Erfindung betrifft Alkylidenkomplexverbindungen des Rutheniums mit N-heterozyklischen Carbenliganden und ein Verfahren zur Herstellung von Olefinen durch Olefin-Metathese aus acyclischen Olefinen mit zwei oder mehr Kohlenstoffatomen oder/und aus cyclischen Olefinen mit vier oder mehr Kohlenstoffatomen, wobei mindestens eine dieser Alkylidenkomplexverbindungen als Katalysator eingesetzt wird.

10

15

20

25

Übergangsmetallkatalysierte C-C-Verknüpfungen gehören zu den wichtigsten Reaktionen der organischen Synthesechemie. In diesem Zusammenhang stellt die Olefin-Metathese einen wesentlichen Bestandteil dar, da mittels dieser Reaktion nebenproduktfrei Olefine synthetisiert werden können. Die Olefin-Metathese besitzt dabei nicht nur hohes Potential auf dem Sektor der präparativen, organischen Synthese (RCM, Ethenolyse, Metathese acyclischer Olefine), sondern auch in der Polymerchemie (ROMP, ADMET, Alkinpolymerisation). Seit ihrer Entdeckung in den 50er Jahren konnten mehrere großtechnische Prozesse realisiert werden. Dennoch avancierte die Olefin-Metathese erst in jüngster Zeit durch die Entdeckung neuer Katalysatoren zu einer breit anwendbaren Synthesemethode (J. C. Mol in: B. Cornils, W. A. Hermann: Applied Homogeneous Catalysis with Organometallic Compounds, VCH, Weinheim, 1996, S.318-332; M. Schuster, S. Blechert, Angew. Chem. 1997, 109, 2124-2144; Angew. Chem. Int. Ed. Engl. 1997, 36, 2036-2056).

30

Zahlreiche, grundlegende Arbeiten haben wesentlich zum Verständnis dieser übergangsmetallkatalysierten Reaktion beigetragen, bei der ein Austausch von Alkylideneinheiten zwischen Olefinen erfolgt. Der allgemein akzeptierte Mechanismus beinhaltet Metallalkylidenkomplexe als aktive Spezies. Diese reagieren mit Olefinen zu Metallacyclobutanintermediaten, die unter Cycloreversion wieder Olefine und Alkylidenkomplexe generieren. Die Isolierung von

metatheseaktiven Alkyliden- und Metallacyclobutankomplexen untermauert diese mechanistischen Vorstellungen.

5 Zahlreiche Beispiele finden sich vor allem in der Komplexchemie des Molybdäns und Wolframs. Speziell durch Arbeiten von Schrock wurden wohldefinierte Alkylidenkomplexe erhalten, die in ihrer Reaktivität kontrollierbar sind (J. S. Murdzek, R. R. Schrock, *Organometallics* 1987, 6, 1373-1374). Die Einführung einer chiralen Ligandsphäre an diesen Komplexen ermöglichte die Synthese von Polymeren mit hoher Taktizität (K. M. Totland, T. J. Boyd, G. C. Lavoie, W. M. Davis, 10 R. R. Schrock, *Macromolecules* 1996, 29, 6114-6125). Chirale Komplexe gleichen Strukturtyps wurden auch in der Ringschluß-Metathese mit Erfolg eingesetzt (O. Fujimura, F. J. d. I. Mata, R. H. Grubbs, *Organometallics* 1996, 15, 1865-1871). Nachteilig stellt sich jedoch die hohe Empfindlichkeit gegenüber funktionellen Gruppen, Luft und Wasser heraus.

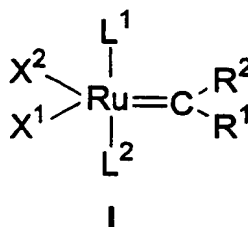
15 In jüngster Zeit haben sich phosphanhaltige Komplexsysteme des Rutheniums etabliert (R. H. Grubbs, S. T. Nguyen, L. K. Johnson, M. A. Hillmyer, G. C. Fu, WO 96/04289, 1994; P. Schwab, M. B. France, J. W. Ziller, R. H. Grubbs, *Angew. Chem.*, 1995, 107, 2179-2181; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* 1995, 34, 2039-2041). 20 Aufgrund des elektronenreichen, "weichen" Charakters später Übergangsmetalle besitzen diese Komplexe eine hohe Toleranz gegenüber harten, funktionellen Gruppen. Dies wird beispielsweise durch ihren Einsatz in der Naturstoffchemie (RCM von Dienen) demonstriert (Z. Yang, Y. He, D. Vourloumis, H. Vallberg, K. C. Nicolaou, *Angew. Chem.* 1997, 109, 170-172; *Angew. Chem., Int. Ed. Engl.* 1997, 25 36, 166-168; D. Meng, P. Bertinato, A. Balog, D. S. Su, T. Kamenecka, E. J. Sorensen, S. J. Danishefsky, *J. Am. Chem. Soc.* 1997, 119, 2733-2734; D. Schinzer, A. Limberg, A. Bauer, O. M. Böhm, M. Cordes, *Angew. Chem.* 1997, 109, 543-544; *Angew. Chem., Int. Ed. Engl.* 1997, 36, 523-524; A. Fürstner, K. Langemann, *J. Am. Chem. Soc.* 1997, 119, 9130-9136).

30 Die Variationsbreite der verwendeten Phosphanliganden ist jedoch aufgrund sterischer und elektronischer Faktoren sehr begrenzt. Lediglich stark basische,

sterisch anspruchsvolle Alkylphosphate wie Tricyclohexyl-, Triisopropyl- und Tricyclopentylphosphan eignen sich für die Metathese acyclischer Olefine und wenig gespannter Ringsysteme. Demnach sind diese Katalysatoren nicht in ihrer Reaktivität einstellbar. Auch chirale Komplexe dieses Strukturtyps konnten nicht realisiert werden.

Aus diesen Gründen bestand die Aufgabe, maßgeschneiderte Metathesekatalysatoren zu entwickeln, die sich neben hoher Toleranz gegenüber funktionellen Gruppen durch eine variable Ligandensphäre auszeichnen und die eine Feineinstellung des Katalysators für spezielle Eigenschaften unterschiedlicher Olefine ermöglichen.

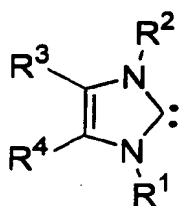
Die Aufgabe wird erfindungsgemäß gelöst durch eine Komplexverbindung des Rutheniums der allgemeinen Strukturformel I,



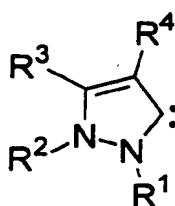
in der X^1 und X^2 gleich oder verschieden voneinander einen anionischen Liganden bedeuten,
in der R^1 und R^2 gleich oder unabhängig voneinander verschieden sind, aber auch einen Cyclus aufweisen können,
in der R^1 und R^2 für Wasserstoff oder/und für eine Kohlenwasserstoffgruppe stehen, wobei die Kohlenwasserstoffgruppen gleich oder unabhängig voneinander verschieden aus geradkettigen, verzweigten, cyclischen oder/und nicht cyclischen Resten aus der Gruppe von Alkylresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, Alkenylresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, Alkynylresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, Arylresten mit 1 bis 30 Kohlenstoffatomen und Silylresten bestehen,
wobei in den Kohlenwasserstoff- oder/und Silylgruppen die Wasserstoffatome teilweise oder gänzlich durch eine Alkyl-, Aryl-, Alkenyl-, Alkynyl-, Metallocenyl-,

Halogen-, Nitro-, Nitroso-, Hydroxy-, Alkoxy-, Aryloxy-, Amino-, Amido-, Carboxyl-, Carbonyl-, Thio- oder/und Sulfonylgruppe einfach oder mehrfach, gleich oder unabhängig voneinander verschieden ersetzt sein können,

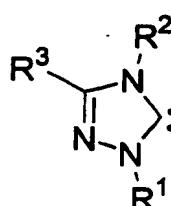
in der der Ligand L¹ ein N-heterozyklisches Carben der allgemeinen Formeln II - V ist und in der der Ligand L² ein neutraler Elektronendonator ist, insbesondere ein N-heterozyklisches Carben der allgemeinen Formeln II - V oder ein Amin, Imin, Phosphan, Phosphit, Stibin, Arsin, Carbonylverbindung, Carboxylverbindung, Nitril, Alkohol, Ether, Thiol oder Thioether,



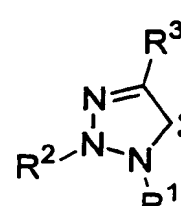
II



III



IV



V

wobei R¹, R², R³ und R⁴ in den Formeln II, III, IV und V gleich oder verschieden für Wasserstoff oder/und für Kohlenwasserstoffgruppen stehen,

wobei die Kohlenwasserstoffgruppen aus gleichen oder verschiedenen, cyclischen, nicht cyclischen, geradkettigen oder/und verzweigten Resten aus der Gruppe von Alkylresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, Alkenylresten mit 1 bis 50

Kohlenstoffatomen, Alkinylresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen und Arylresten mit 1 bis 30 Kohlenstoffatomen bestehen, bei denen gegebenenfalls mindestens ein Wasserstoff durch funktionelle Gruppen ersetzt sein kann, und wobei

gegebenenfalls R³ und R⁴ für Halogen-, Nitro-, Nitroso-, Alkoxy-, Aryloxy-, Amido-, Carboxyl-, Carbonyl-, Thio- oder/und Sulfonylgruppen einfach oder mehrfach, gleich oder unabhängig voneinander verschieden stehen kann.

Vorzugsweise weisen die Alkylreste, Alkenylreste bzw. Alkinylreste in den Formeln I bis V 1 bis 20 Kohlenstoffatome, besonders bevorzugt 1 bis 12 Kohlenstoffatome, auf.

Die erfindungsgemäßen Komplexverbindungen sind hochaktive Katalysatoren für die Olefin-Metathese. Sie sind besonders kostengünstig. Die Olefin-Metathese mit den erfindungsgemäßen Katalysatoren zeichnet sich neben einer hohen Toleranz gegenüber unterschiedlichsten funktionellen Gruppen auch durch ihre
5 Variationsvielfalt in der Ligandensphäre aus. Durch Variation der präparativ einfach zugänglichen N-heterozyklischen Carbenliganden können Aktivität und Selektivität gezielt gesteuert, und darüber hinaus kann Chiralität auf einfache Art und Weise eingeführt werden.

10 Vorzugsweise sind die anionischen Liganden X^1 und X^2 der erfindungsgemäßen Komplexverbindung gleich oder verschieden Halogenid, Pseudohalogenid, Tetraphenylborat, perhalogeniertes Tetraphenylborat, Tetrahalogenoborat, Hexahalogenophosphat, Hexahalogenoantimonat, Trihalogenomethansulfonat, Alkoxid, Carboxylat, Tetrahalogenoaluminat, Tertracarbonyl-Cobaltat,
15 Hexahalogenoferrat(III), Tetrahalogenoferrat(III) oder/und Tetrahalogenopalladat(II), wobei Halogenid, Pseudohalogenid, Tetraphenylborat, perfluoriertes Tetraphenylborat, Tetrafluoroborat, Hexafluorophosphat, Hexafluoroantimonat, Trifluormethansulfonat, Alkoxid, Carboxylat, Tetrachloroaluminat, Tertracarbonyl-Cobaltat, Hexafluoroferrat(III), Tetrachloroferrat(III) oder/und Tetrachloropalladat(II)
20 bevorzugt sind und wobei unter den Pseudohalogeniden Cyanid, Rhodanid, Cyanat, Isocyanat, Thiocyanat und Isothiocyanat bevorzugt sind.

In den allgemeinen Formeln II, III, IV und V kann der Wasserstoff in den Kohlenwasserstoffgruppen R^1 , R^2 , R^3 und R^4 teilweise oder gänzlich durch Halogen-,
25 Nitro-, Nitroso-, Hydroxy-, Alkoxy-, Aryloxy-, Amino-, Amido-, Carboxyl-, Carbonyl-, Thio-, Sulfonyl- oder/und Metallocenylgruppen einfach oder mehrfach, gleich oder unabhängig voneinander verschieden ersetzt sein. In diesen Formeln kann R^3 und R^4 ein anneliertes Ringsystem darstellen.

30 Die Liganden L^1 und L^2 der Komplexverbindung der allgemeinen Strukturformel I

können einen Chelatliganden der allgemeinen Formel VI



VI

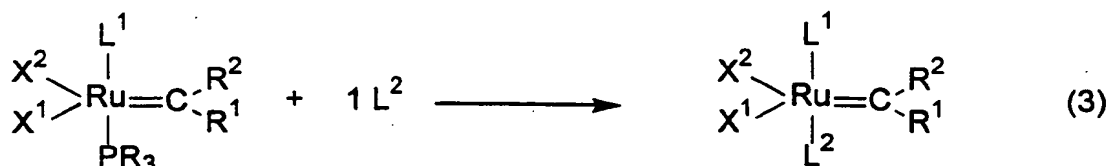
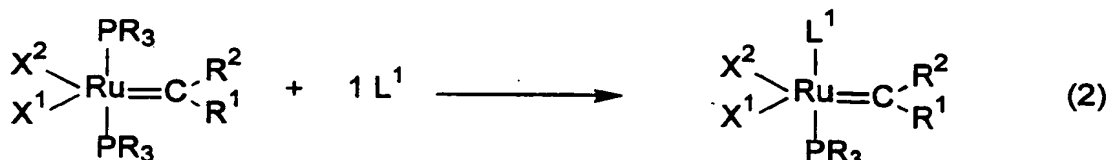
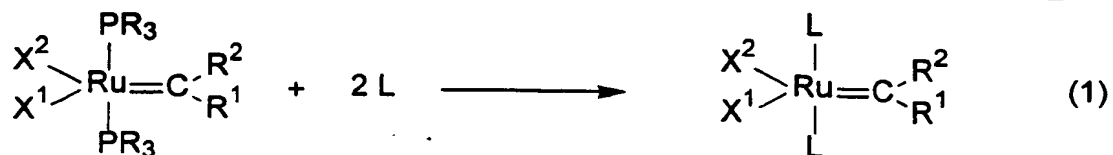
ausbilden, wobei die mit Y bezeichneten Brückenglieder aus cyclischen, nicht
5 cyclischen, geradkettigen oder/und verzweigten Resten aus der Gruppe von
Alkylresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, Alkenylresten mit 1 bis 50
Kohlenstoffatomen, Alkynylresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, Arylenresten
mit 1 bis 30 Kohlenstoffatomen, Metallocenyl-, Borylen- und Silylenresten
bestehen können, bei denen gegebenenfalls mindestens ein Wasserstoff durch
10 Alkyl-, Aryl-, Alkenyl-, Alkynyl-, Metallocenyl-, Halogen-, Nitro-, Nitroso-, Hydroxo-,
Alkoxy-, Aryloxy-, Amino-, Amido-, Carboxyl-, Carbonyl-, Thio- oder/und
Sulfonylgruppen, bevorzugt durch Alkyl-, Aryl- oder/und Metallocenylgruppen
einfach oder mehrfach, gleich oder unabhängig voneinander verschieden
substituiert sein kann.

15 Die Liganden der allgemeinen Formeln II, III, IV, V oder/und VI können zentrale,
axiale oder/und planare Chiralität aufweisen.

In der allgemeinen Strukturformel I der Komplexverbindung stehen R¹ bis R²
20 bevorzugt für Wasserstoff, substituierte oder/und nichtsubstituierte Alkyl-, Alkenyl-
oder/und Arylreste, X¹ und X² bevorzugt für Halogenid-, Alkoxid- oder/und
Carboxylationen sind und L¹ und L² bevorzugt für ein N-heterozyklisches Carben der
allgemeinen Formel II.

25 Die Synthese der Komplexe erfolgt üblicherweise durch Ligandsubstitution
entsprechender Phosphankomplexe. Diese können entsprechend
Reaktionsgleichung (1) selektiv zweifach oder entsprechend Reaktionsgleichung (2)
einfach substituiert werden. Im Fall der einfachen Substitution kann das zweite
Phosphan selektiv durch einen anderen Elektronendonator, z. B. Pyridin, Phosphan,
30 N-Heterozyklencarben, Phosphit, Stibin, Arsin substituiert werden entsprechend
Reaktionsgleichung (3).

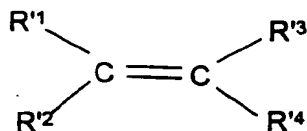
Insbesondere gelingt auf diesem Weg die erstmalige Darstellung von chiralen, metatheseaktiven Katalysatoren auf Rutheniumbasis (Komplexbeispiele 2 und 3).



Die erfindungsgemäßen Komplexverbindungen erweisen sich als äußerst effiziente Katalysatoren in der Olefin-Metathese. Die ausgezeichnete Metatheseaktivität wird durch mehrere Beispiele verschiedener metathetischer Reaktionen in den Beispielen demonstriert.

Deshalb umfaßt diese Erfindung auch die Verfahren aller Olefin-Metathese-Reaktionen wie Ringöffnende Metathesepolymerisation (ROMP), Metathese acyclischer Olefine, Ethenolyse, Ringschlußmetathese (RCM), acyclische Dien-Metathese-Polymerisation (ADMET) und Depolymerisation olefinischer Polymere. Die hohe Stabilität und Toleranz der erfindungsgemäßen Komplexverbindungen gegenüber funktionellen Gruppen, insbesondere Gruppen von Alkoholen, Aminen, Thiolen, Ketonen, Aldehyden, Carbonsäuren, Estern, Amiden, Ethern, Silanen, Sulfiden und Halogenen erlaubt die Anwesenheit derartiger funktioneller Gruppen während der Metathesereaktion.

Die Aufgabe wird ferner durch ein Verfahren zur Herstellung von acyclischen Olefinen mit zwei oder mehr Kohlenstoffatomen oder/und von cyclischen Olefinen mit vier oder mehr Kohlenstoffatomen jeweils entsprechend der allgemeinen Formel



VII

VII

- 5 aus acyclischen Olefinen mit zwei oder mehr Kohlenstoffatomen oder/und aus cyclischen Olefinen mit vier oder mehr Kohlenstoffatomen jeweils entsprechend der allgemeinen Formel VII durch Olefin-Metathese-Reaktion in Gegenwart mindestens eines Katalysators gelöst, das dadurch gekennzeichnet ist, daß
- 10 ein Katalysator nach einem der Ansprüche 1 bis 7 eingesetzt wird und daß R'¹, R'², R'³ und R'⁴ in der allgemeinen Formel VII für Wasserstoff oder/und Kohlenwasserstoffgruppen stehen,
- wobei die Kohlenwasserstoffgruppe aus gleich oder unabhängig voneinander verschieden geradkettigen, verzweigten, cyclischen oder/und nicht cyclischen Resten aus der Gruppe von Alkylresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen,
- 15 Alkenylresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, Alkynylresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, Arylresten mit 1 bis 30 Kohlenstoffatomen, Metallocenyl- oder/und Silylresten besteht, bei denen gegebenenfalls mindestens ein Wasserstoff durch eine funktionelle Gruppe ersetzt sein kann,
- wobei gegebenenfalls R'¹, R'², R'³ und R'⁴ für Halogen-, Nitro-, Nitroso-, Hydroxy-,
- 20 Alkoxy-, Aryloxy-, Amino-, Amido-, Carboxyl-, Carbonyl-, Thio-, Sulfonyl- oder/und Metallocenylgruppen einfach oder mehrfach, gleich oder unabhängig voneinander verschieden stehen.

- Vorzugsweise sind in den eingesetzten Olefinen eine oder mehrere
- 25 Doppelbindungen enthalten. Insbesondere bilden R'¹, R'², R'³ und R'⁴ in den herzustellenden Olefinen der allgemeinen Formel VII paarweise, einfach oder mehrfach, gleich oder unabhängig voneinander verschieden einen Cyclus aus.

Vorzugsweise ist in den herzustellenden Olefinen der allgemeinen Formel VII der Wasserstoff in den Kohlenwasserstoffgruppen R^1 , R^2 , R^3 und R^4 teilweise oder gänzlich durch Halogen-, Silyl-, Nitro-, Nitroso-, Hydroxy-, Alkoxy-, Aryloxy-, Amino-, Amido-, Carboxyl-, Carbonyl-, Thio-, Sulfonyl- oder/und Metallocenylgruppen einfach oder mehrfach, gleich oder unabhängig voneinander verschieden ersetzt.

Bei dem erfindungsgemäßen Verfahren kann der Prozeß mit oder ohne Lösungsmittel, jedoch vorzugsweise mit organischen Lösungsmitteln, durchgeführt werden. Vorzugsweise kann das erfindungsgemäße Verfahren unter Zusatz einer Brönstedt-Säure, vorzugsweise von HCl, HBr, HI, HBF_4 , HPF_6 oder/und Trifluoressigsäure, oder/und unter Zusatz einer Lewis-Säure, vorzugsweise von BF_3 , AlCl_3 oder/und ZnI_2 , durchgeführt werden.

Damit wird es erstmals überraschenderweise möglich, die verschiedensten Olefine individuell auf unterschiedliche Eigenschaften aufgrund geringer Variation der Katalysebedingungen oder/und der Katalysatoren maßzuschneidern, da das erfindungsgemäße Verfahren zur Herstellung von Olefinen eine unerwartet hohe Toleranz gegenüber funktionellen Gruppen aufweist.

Beispiele:

Die folgenden Beispiele belegen die Erfindung, schränken sie aber nicht in ihrer Breite ein.

1) Herstellung der erfindungsgemäßen Komplexverbindung

Allgemeine Arbeitsvorschrift:

1 mmol $(\text{PPh}_3)_2\text{Cl}_2\text{Ru}(=\text{CHPh})$ wurden in 20 ml Toluol gelöst und mit einer Lösung von 2.2 equiv des entsprechenden Imidazolin-2-ylidens in 5 ml Toluol versetzt. Die Reaktionslösung wurde 45 min bei Raumtemperatur RT gerührt, anschließend auf ca. 2 ml eingeeengt, und das Rohprodukt wurde mit 25 ml Pentan ausgefällt. Das Rohprodukt wurde mehrmals in 2 ml Toluol aufgenommen und mit 25 ml Pentan

ausgefällt. Der Rückstand wurde mit Toluol extrahiert, die Lösung zur Trockene eingengt, mit Pentan zweimal gewaschen und mehrere Stunden im Hochvakuum getrocknet.

- 5 Zur Charakterisierung werden größtenteils die Daten von Tieftemperatur-NMR-Spektren angegeben, da die Spektren bei Raumtemperatur aufgrund dynamischer Effekte teilweise nicht die gesamte Information enthalten.

10 Nach der angegebenen allgemeinen Arbeitsvorschrift werden folgende Verbindungen dargestellt:

1a) Benzyliden-dichloro-bis(1,3-diisopropylimidazolin-2-yliden)-ruthenium -
Komplexverbindung 1:

Ausbeute: 487 mg (0.86 mmol = 86 % der Theorie)

15 Elementaranalyse EA für $C_{25}H_{38}Cl_2N_4Ru$ (566.58):

gefunden C 53.21 H 6.83 N 9.94;

berechnet C 53.00 H 6.76 N 9.89.

1H -NMR (CD_2Cl_2 / 200 K): δ 20.33 (1H, s, Ru=CH), 8.25 (2H, d, $^3J_{HH} = 7.6$ Hz, o-H von C_6H_5), 7.63 (1H, t, $^3J_{HH} = 7.6$ Hz, p-H von C_6H_5), 7.34 (2H, t, m-H von C_6H_5 , $^3J_{HH} = 7.6$ Hz), 7.15 (2H, br, NCH), 7.03 (2H, br, NCH), 5.97 (2H, spt, $^3J_{HH} = 6.4$ Hz, NCHMe₂), 3.73 (2H, spt, $^3J_{HH} = 6.4$ Hz, NCHMe₂), 1.64 (12H, d, $^3J_{HH} = 6.4$ Hz, NCHMe₂), 1.11 (6H, d, $^3J_{HH} = 6.4$ Hz, NCHMe₂), 0.75 (6H, d, $^3J_{HH} = 6.4$ Hz, NCHMe₂).
20 ^{13}C -NMR (CD_2Cl_2 / 200 K): δ 295.6 (Ru=CH), 183.5 (NCN), 151.6 (ipso-C von C_6H_5), 129.5, 128.6 und 128.1 (o-C, m-C und p-C von C_6H_5), 118.1 und 117.2 (NCH), 52.1 und 50.1 (NCHMe₂), 24.5, 23.8, 23.8 und 22.4 (NCHMe₂).
25

1b) Benzyliden-dichloro-bis(1,3-di-((R)-1'-phenylethyl)imidazolin-2-yliden)-
ruthenium - Komplexverbindung 2:

Ausbeute: 676 mg (0.83 mmol = 83 % d. Th.)

30 EA für $C_{45}H_{46}Cl_2N_4Ru$ (814.86): gef. C 66.48 H 5.90 N 6.73;

ber. C 66.33 H 5.69 N 6.88.

¹H-NMR (CD₂Cl₂/ 200 K): δ 20.26 (1H, s, Ru=CH), 8.13 (2H, br, *o*-H C₆H₅), 7.78 - 6.67 (29H, davon 2*m*-H und 1*p*-H von C₆H₅, 20H von NCHMePh, 2H von NCHMePh und 4H von NCH), 4.91 (2H, m, NCHMePh), 1.84 (3H, d, ³J_{HH} = 6.6 Hz, NCHMePh), 1.81 (3H, d, ³J_{HH} = 6.6 Hz, NCHMePh), 1.51 (3H, d, ³J_{HH} = 6.6 Hz, NCHMePh), 1.21 (3H, d, ³J_{HH} = 6.6 Hz, NCHMePh).

¹³C-NMR (CD₂Cl₂/ 200 K): δ 294.7 (Ru=CH), 186.0 und 185.6 (NCN), 151.2 (*ipso*-C von C₆H₅), 141.2, 140.3, 140.1 und 139.9 (*ipso*-C von NCHMePh), 133.1 - 125.9 (*o*-C, *m*-C, *p*-C von C₆H₅ und NCHMePh), 120.5, 119.9, 119.2 und 118.8 (NCH), 57.6, 57.4, 56.7 und 56.1 (NCHMePh), 22.2, 20.6, 20.4 und 20.3 (NCHMePh).

10

1c) Benzyliden-dichloro-bis(1,3-di-((*R*)-1'-naphtylethyl)imidazolin-2-yliden)-ruthenium-Komplexverbindung 3:

Ausbeute: 792 mg (0.78 mmol = 78 % d. Th.)

EA für C₆₁H₅₄Cl₂N₄Ru (1015.1): gef. C 72.34 H 5.46 N 5.45;

15

ber. C 72.18 H 5.36 N 5.52.

¹H-NMR (CD₂Cl₂/ 260 K): δ 20.90 (1H, s, Ru=CH), 8.99 (2H, br, *o*-H von C₆H₅), 8.2 - 5.6 (39H, davon 2*m*-H und 1*p*-H von C₆H₅, 28H von NCHMeNaph, 4H von NCH und 4H von NCHMeNaph), 2.5 - 0.8 (12H, m, NCHMeNaph).

20

¹³C-NMR (CD₂Cl₂/ 260 K): δ 299.9 (Ru=CH), 187.2 und 184.7 (NCN), 152.0 (*ipso*-C von C₆H₅), 136.0 - 124.0 (*o*-C, *m*-C, *p*-C von C₆H₅ und NCHMeNaph), 121.7, 121.0, 119.9 und 118.9 (NCH), 56.7, 56.1, 55.0 und 54.7 (NCHMeNaph), 24.7, 24.3, 21.0 und 20.0 (NCHMeNaph).

25

Für die folgenden Komplexe sind geringfügige Abweichungen von der allgemeinen Arbeitsvorschrift notwendig:

1d) (4-Chlorbenzyliden)-dichloro-bis(1,3-diisopropylimidazolin-2-yliden)-ruthenium - Komplexverbindung 4:

Als Edukt wurde 1 mmol (PPh₃)₂Cl₂Ru[=CH(*p*-C₆H₄Cl)] eingesetzt. Die weitere

30

Vorgehensweise entsprach der allgemeinen Arbeitsvorschrift.

Ausbeute: 535 mg (0.89 mmol = 89 % d. Th.)

EA für C₂₄H₃₈Cl₃N₄Ru (601.03): gef. C 48.13 H 6.33 N 9.24;

ber. C 47.96 H 6.37 N 9.32.

¹H-NMR (CD₂Cl₂/ 200 K): δ 20.33 (1H, s, Ru=CH), 8.25 (2H, d, ³J_{HH} = 7.6 Hz, o-H von C₆H₄Cl), 7.63 (1H, t, ³J_{HH} = 7.6 Hz, m-H von C₆H₄Cl), 7.15 (2H, br, NCH), 7.03 (2H, br, NCH), 5.97 (2H, spt, ³J_{HH} = 6.4 Hz, NCHMe₂), 3.73 (2H, spt, ³J_{HH} = 6.4 Hz, NCHMe₂), 1.64 (12H, d, ³J_{HH} = 6.4 Hz, NCHMe₂), 1.11 (6H, d, ³J_{HH} = 6.4 Hz, NCHMe₂), 0.75 (6H, d, ³J_{HH} = 6.4 Hz, NCHMe₂).

¹³C-NMR (CD₂Cl₂/ 200 K): δ 295.6 (Ru=CH), 183.5 (NCN), 151.6 (*ipso*-C von C₆H₄Cl), 134.3 (*p*-C von C₆H₄Cl), 128.6 und 128.1 (*o*-C und *m*-C von C₆H₄Cl), 118.1 und 117.2 (NCH), 52.1 und 50.1 (NCHMe₂), 24.5, 23.8, 23.8 und 22.4 (NCHMe₂).

1e) Benzyliden-dichloro-bis(1,3-dicyclohexylimidazolin-2-yliden)-ruthenium -
Komplexverbindung 5:

1 mmol (PPh₃)₂Cl₂Ru(=CHPh) wurden in 25 ml Toluol gelöst und mit einer Lösung von 2.2 equiv. 1,3-Dicyclohexylimidazolin-2-yliden in 5 ml Toluol versetzt. Die Reaktionslösung wurde 45 min bei RT gerührt und anschließend vom Lösungsmittel befreit. Anders als bei der allgemeinen Arbeitsvorschrift wurde das Rohprodukt durch Flashchromatographie gereinigt.

Ausbeute: 305 mg (0.42 mmol = 42 % d. Th.)

EA für C₃₇H₅₄Cl₂N₄Ru (726.84): gef. C 61.23 H 7.56 N 7.87;

ber. C 61.14 H 7.49 N 7.71.

¹H-NMR (CD₂Cl₂/ 298 K): δ 20.45 (1H, s, Ru=CH), 8.31 (2H, d, ³J_{HH} = 7.6 Hz, o-H von C₆H₅), 7.63 (1H, t, ³J_{HH} = 7.6 Hz, *p*-H von C₆H₅), 7.34 (2H, t, ³J_{HH} = 7.6 Hz, *m*-H von C₆H₅), 7.14 (2H, br, NCH), 7.00 (2H, br, NCH), 6.06 (2H, br, CH von NC₆H₁₁), 3.82 (2H, br, CH von NC₆H₁₁), 1.64 (12H, br, CH₂ von NC₆H₁₁), 0.93 (12H, br, CH₂ von NC₆H₁₁).

¹³C-NMR (CD₂Cl₂/ 298 K): δ 299.4 (Ru=CH), 182.9 (NCN), 152.0 (*ipso*-C von C₆H₅), 131.1, 129.8 und 129.1 (*o*-C, *m*-C und *p*-C von C₆H₅), 118.3 und 117.8 (br, NCH), 59.6 und 57.5 (br, CH von NC₆H₁₁), 35.7, 26.9 und 25.6 (br, CH₂ von NC₆H₁₁).

1f) Benzylden-dichloro-(1,3-di-*tert*.-butylimidazolin-2-yliden)-(triphenyl-phosphin)-ruthenium - Komplexverbindung 6:

1 mmol $(\text{PPh}_3)_2\text{Cl}_2\text{Ru}(\text{=CHPh})$ wurden in 20 ml Toluol gelöst und mit einer Lösung von 1.1 equiv. 1,3-Di-*tert*.-butylimidazolin-2-yliden in 5 ml Toluol versetzt. Die Reaktionslösung wurde 30 min bei RT gerührt, anschließend auf ca. 2 ml eingeeengt, und das Rohprodukt wurde mit 25 ml Pentan ausgefällt. Die weitere Aufarbeitung erfolgte gemäß der allgemeinen Arbeitsvorschrift.

Ausbeute: 493 mg (0.70 mmol = 70% d. Th.)

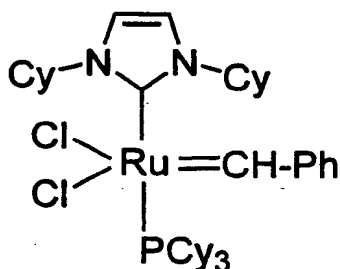
EA für $\text{C}_{36}\text{H}_{41}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{P}_1\text{Ru}$ (704.69): gef. C 61.12 H 5.55 N 3.62 P 4.59
 ber. C 61.36 H 5.86 N 3.98 P 4.38.

$^1\text{H-NMR}$ (CD_2Cl_2 / 200 K): δ 20.70 (1H, s, $\text{Ru}=\text{CH}$), 8.03 (2H, d, $^3J_{\text{HH}} = 7.6$ Hz, o-H von C_6H_5), 7.50 - 6.95 (20H, davon 2*m*-H und 1*p*-H von C_6H_5 , 15H von PPh_3 und 2H von NCH), 1.86 (9H, s, NCMe_3), 1.45 (9H, s, NCMe_3).

$^{13}\text{C-NMR}$ (CD_2Cl_2 / 200 K): δ 307.4 (br, $\text{Ru}=\text{CH}$), 178.3 (d, $J_{\text{PC}} = 86$ Hz, NCN), 151.5 (d, $J_{\text{PC}} = 4.5$ Hz, *ipso*-C von C_6H_5), 135.0 (m, o-C von PPh_3), 131.9 (m, *ipso*-C von PPh_3), 130.2 (s, *p*-C von PPh_3), 129.5, 128.6 und 128.1 (s, o-C, *m*-C und *p*-C von C_6H_5), 128.0 (m, *m*-C von PPh_3), 117.7 und 117.6 (NCH), 58.7 und 58.5 (NCMe_3), 30.0 und 29.5 (NCMe_3).

$^{31}\text{P-NMR}$ (CD_2Cl_2 / 200 K): δ 40.7 (s, PPh_3).

1g) Benzylden-dichloro-(1,3-di-cyclohexyl-imidazolin-2-yliden)-(tricyclohexylphosphin)-ruthenium



1 mmol $\text{RuCl}_2(\text{PCy}_3)_2(\text{CHPh})$ in 100 mL THF werden bei -78°C tropfenweise mit einer Lösung von 1.2 mmol Dicyclohexylimidazolin-2-yliden versetzt. Es wird im Laufe von 5 h langsam auf Raumtemperatur erwärmt und anschließend das

Lösungsmittel entfernt. Man extrahiert das Rohprodukt mit einem Gemisch aus 2mL Toluol und 25 mL Pentan und fällt das Produkt bei $-78\text{ }^{\circ}\text{C}$ aus dieser Lösung aus.

Ausbeute: 0.80 mmol (80 % d. Th.)

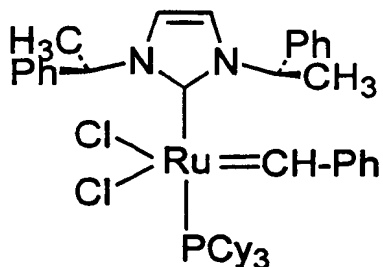
EA für $C_{40}H_{83}Cl_2N_2PRu$: ber. C 61.99, H 8.20, N 3.62; gef. C 61.11; H 8.29; N 3.59.

¹H NMR (CD₂Cl₂ / 25 °C): δ = 20.30 (1H, d, ³J_{PH} = 7.4 Hz, Ru=CH), 8.33 (2H, d, ³J_{HH} = 7.4 Hz, *o*-H of C₆H₅), 7.62 (1H, t, ³J_{HH} = 7.4 Hz, *p*-H of C₆H₅), 7.33 (2H, t, ³J_{HH} = 7.4 Hz, *m*-H of C₆H₅), 7.11 (1H, s, NCH), 6.92 (1H, s, NCH), 5.97 (1H, m, CH of NC₆H₁₁), 3.36 (1H, m, CH of NC₆H₁₁), 2.42 (3H, m, CH of PCy₃), 1.90-0.89 (50H, all m, CH₂ of NC₆H₁₁ and PCy₃).

¹³C NMR (CD₂Cl₂ / 25 °C): δ = 298.7 (Ru=CH), 181.2 (d, J_{PC} = 88 Hz, NCN), 152.5 (*ipso*-C of C₆H₅), 130.8, 129.8, and 129.2 (*o*-C, *m*-C, and *p*-C of C₆H₅), 118.9 and 118.0 (NCH), 59.5 and 57.7 (CH of NC₆H₁₁) 33.2 (d, J_{PC} = 17 Hz, *ipso*-C of PCy₃), 29.9 (s, *m*-C of PCy₃), 26.8 (d, J_{PC} = 3.7 Hz, *o*-C of PCy₃), 25.4 (s, *p*-C of PCy₃) 34.9, 33.3, 33.1, 28.2, 28.1, and 25.7 (CH₂ of NC₆H₁₁).

15 **³¹P NMR (CD₂Cl₂ / 25 °C): δ = 28.2.**

1h) Benzyliden-dichloro-(1,3-di-((*R*)-1'-phenylethyl)imidazolin-2-yliden)-(tricyclohexylphosphin)-ruthenium



20 1 mmol $\text{RuCl}_2(\text{PCy}_3)_2(\text{CHPh})$ in 100 mL THF werden bei -78°C tropfenweise mit einer Lösung von 1.2 mmol Di-(*R*)-1'-phenylethylimidazolin-2-yliden versetzt. Es wird im Laufe von 5 h langsam auf Raumtemperatur erwärmt und anschließend das Lösungsmittel entfernt. Man extrahiert das Rohprodukt mit einem Gemisch aus 2 mL Toluol und 25 mL Pentan und fällt das Produkt bei -78°C aus dieser Lösung aus.

25 Ausbeute: 0.74 mmol (74 % d. Th.)

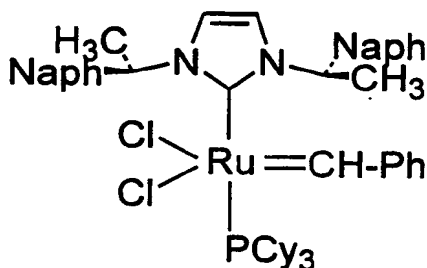
EA für $C_{44}H_{59}Cl_2N_2PRu$: calcd C 64.53, H 7.27, N 3.42; found C 64.58; H 7.34, N 3.44.

^1H NMR (CD_2Cl_2 / 25 °C): δ = 20.19 (1H, d, $^3J_{\text{PH}}$ = 4.5 Hz, Ru=CH), 7.74 - 7.00 (15H, all m, CH of C_6H_5), 6.83 (1H, m, NCHMePh), 6.73 (1H, s, NCH), 6.70 (1H, s, NCH), 2.52 (1H, m, NCHMePh), 2.44 (3H, m, CH of PCy_3), 2.11 (3H, d, $^3J_{\text{HH}}$ = 6.8 Hz, NCHMePh), 1.82-1.12 (30H, all m, CH_2 of PCy_3), 1.35 (3H, d, $^3J_{\text{HH}}$ = 6.8 Hz, NCHMePh).

^{13}C NMR (CD_2Cl_2 / 25 °C): δ = 292.7 (Ru=CH), 183.4 (d, J_{PC} = 78 Hz, NCN), 151.8 (*ipso*-C of C_6H_5), 140.1 and 139.5 (*ipso*-C of NCHMePh), 129.5, 128.5, 128.3, 127.9, 127.5, 127.4, 127.2, 126.6, and 126.1 (*o*-C, *m*-C, and *p*-C of C_6H_5), 119.8 and 118.4 (NCH), 57.4 and 56.2 (NCHMePh), 31.3 (d, J_{PC} = 17 Hz, *ipso*-C of PCy_3), 29.0 (s, *m*-C of PCy_3), 28.9 (s, *m*-C of PCy_3), 27.2 (d, J_{PC} = 3.7 Hz, *o*-C of PCy_3), 27.0 (d, J_{PC} = 3.7 Hz, *o*-C of PCy_3), 25.8 (s, *p*-C of PCy_3), 21.7 and 20.3 (NCHMePh).

^{31}P NMR (CD_2Cl_2 / 25 °C): δ = 38.1.

1i) Benzyliden-dichloro-(1,3-di-((*R*)-1'-naphthylethyl)imidazolin-2-yliden)-(tricyclohexylphosphin)-ruthenium



1 mmol $\text{RuCl}_2(\text{PCy}_3)_2(\text{CHPh})$ in 100 mL THF werden bei -78°C tropfenweise mit einer Lösung von 1.2 mmol Di-(*R*)-1'-naphthylethylimidazolin-2-yliden versetzt. Es wird im Laufe von 5 h langsam auf Raumtemperatur erwärmt und anschließend das Lösungsmittel entfernt. Man extrahiert das Rohprodukt mit einem Gemisch aus 2 mL Toluol und 25 mL Pentan und fällt das Produkt bei -78°C aus dieser Lösung aus. Ausbeute : 0.72 mmol (72 % d. Th.)

EA für $\text{C}_{52}\text{H}_{63}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{PRu}$: calcd C 67.95, H 6.91, N 3.05; found C 68.09, H 7.02, N 3.04.

^1H NMR (CD_2Cl_2 / 25 °C): δ = 20.33 (1H, d, $^3J_{\text{HH}}$ = 5.4 Hz, Ru=CH), 8.88 (2H, d, $^3J_{\text{HH}}$ = 8.0 Hz, *o*-H of C_6H_5), 7.94 - 6.96 (17H, all m, CH of C_6H_5), 6.70 (1H, s, NCH), 6.61 (1H, s, NCH), 5.83 (1H, m, NCHMeNaph), 2.59 (1H, m, NCHMeNaph), 2.49 (3H, m,

CH of PCy₃), 2.44 (3H, d, $^3J_{\text{HH}} = 6.8$ Hz, NCHMeNaph), 1.95-1.01 (30H, all m, CH₂ of PCy₃) 1.54 (3H, d, $^3J_{\text{HH}} = 6.8$ Hz, NCHMeNaph).

^{13}C NMR (CD₂Cl₂ / 25 °C): $\delta = 298.4$ (Ru=CH), 184.0 (d, $J_{\text{PC}} = 87$ Hz, NCN), 152.3 (*ipso*-C of C₆H₅), 138.3 and 137.6 (*ipso*-C of NCHMeNaph), 134.3 – 122.9 (*o*-C, *m*-C, and *p*-C of C₆H₅, CHMeNaph) 120.6 and 119.5 (NCH), 56.4 and 55.7 (NCHMeNaph), 32.5(d, $J_{\text{PC}} = 17$ Hz, *ipso*-C of PCy₃), 30.1 (s, *m*-C of PCy₃), 30.0 (s, *m*-C of PCy₃), 28.1 (pseudo-t, $J_{\text{PC}} = 7.4$ Hz, *o*-C of PCy₃), 26.8 (s, *p*-C of PCy₃) 24.0 and 22.7 (NCHMeNaph).

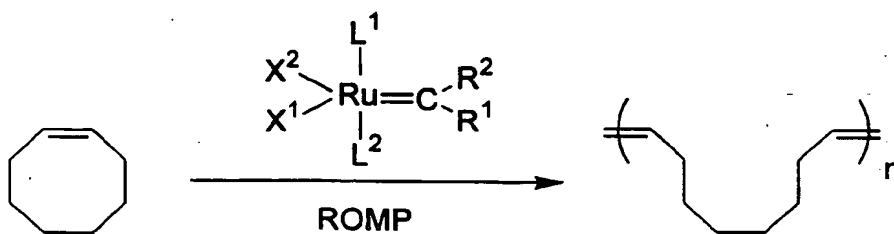
^{31}P NMR (CD₂Cl₂ / 25 °C): $\delta = 31.8$.

2) Anwendung der erfindungsgemäßen Komplexverbindung bei der Olefin-Metathese

Die im folgenden aufgeführten Beispiele demonstrieren das Potential der erfindungsgemäßen Komplexverbindungen in der Olefin-Metathese. Der Vorteil dieser erfindungsgemäßen Komplexverbindungen verglichen mit phosphorhaltigen Komplexen liegt in der gezielten und kostengünstigen Variation der Reste R an den Stickstoffatomen der N-heterozyklischen Carbenliganden. Durch diese Maßschneidung der erfindungsgemäßen Katalysatoren bezogen auf individuelle Eigenschaften der zu metathesierenden Olefine können Aktivität wie Selektivität der Reaktion gesteuert werden.

2a) Ringöffnende Metathese-Polymerisation (ROMP):

Als Beispiele dienen Norbornen, Cycloocten und funktionalisierte Norbornenderivate.



(4)

Typischer Reaktionsansatz für die Polymerisation von Cycloocten (bzw. Norbornen):

In eine Lösung von 3.6 mg (6.3 μ mol) 1 in 0.5 ml Methylenchlorid wurden 410 μ l (3.13 mmol) Cycloocten gegeben. Nach ca. 10 min hatte sich ein hochviskoses Gel gebildet, das nicht mehr gerührt werden konnte. Es wurde 1 ml Methylenchlorid zugesetzt. Diese Prozedur wurde immer dann wiederholt, wenn keine
 5 Rührerleistung mehr vorhanden war (insgesamt 3 ml Methylenchlorid). Nach 1 h wurden 5 ml Methylenchlorid zugegeben, dem geringe Mengen von tert-Butylether und 2,6-Di-tert-butyl-4-methylphenol zugesetzt wurden. Nach weiteren 10 min wurde die Lösung in einen hohen Überschuß von Methanol langsam eingetropft, filtriert
 10 und im Hochvakuum über mehrere Stunden getrocknet.
 Ausbeute: 291 mg (2.64 mmol = 84.3 % d. Th.)

Tabelle 1. Polymerisation von Norbornen und Cycloocten

Beispiel	Komplex	Monomer	Verhältnis [Monomer] / [Kat.]	Reaktions- zeit t	Ausbeute
2.1a	<u>1</u>	Norbornen	100 : 1	1 min	91 %
2.1b	<u>5</u>	Norbornen	100 : 1	1 min	92 %
2.1c	<u>1</u>	Cycloocten	500 : 1	1 h	84 %
2.1d	<u>1</u>	Cycloocten	500 : 1	2 h	97 %
2.1e	<u>5</u>	Cycloocten	500 : 1	1 h	87 %

15 Typischer Reaktionsansatz für die Polymerisation von funktionalisierten Norbornenderivaten:

Die Formel VIII veranschaulicht das Grundgerüst der in Tabelle 2 eingesetzten Norbornenderivate.



VIII

Zu einer Lösung von 3.6 mg (6.3 μ mol) 1 in 0.2 ml Methylenchlorid wurden 0.3 ml einer Lösung von 432 mg (3.13 mmol) 5-Carbonsäure-2-norbornen (Formel VIII mit R = CO₂H) in Methylenchlorid gegeben. Nach ca. 10 min hatte sich ein hochviskoses Gel gebildet, das nicht mehr gerührt werden konnte. Es wurden weitere 0.5 ml Methylenchlorid zugesetzt. Diese Prozedur wurde immer dann wiederholt, wenn keine Rührerleistung mehr vorhanden war. Nach 1 h wurden 5 ml Methylenchlorid zugegeben, dem geringe Mengen von tert-Butylether und 2,6-Di-tert-butyl-4-methylphenol zugesetzt waren. Nach weiteren 10 min wurde die Lösung in einen hohen Überschuß von Methanol langsam eingetropft, filtriert und im Hochvakuum über mehrere Stunden getrocknet.

Ausbeute: 423 mg (3.06 mmol = 98.1 % d. Th.)

Die Reaktionen bei 50 °C erfolgten in analoger Weise in Dichlorethan statt in Methylenchlorid.

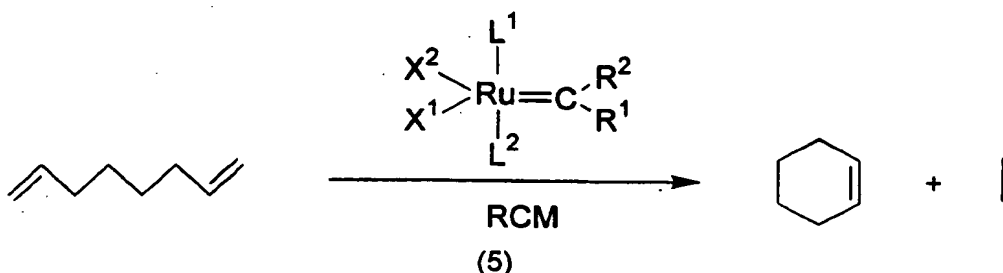
Tabelle 2. Polymerisation funktionalisierter Norbornenderivate

Beispiel	Komplex	Rest R in Formel VIII	T [°C]	Reaktions- zeit t	Ausbeute
2.1f	<u>1</u>	O ₂ CCH ₃	25	30 min	99 %
2.1g	<u>1</u>	CH ₂ OH	25	2 h	15 %
2.1h	<u>1</u>	CH ₂ OH	50	2 h	18 %
2.1i	<u>1</u>	CHO	25	2 h	36 %
2.1k	<u>1</u>	CHO	50	2 h	52 %
2.1l	<u>1</u>	COCH ₃	25	2 h	42 %
2.1m	<u>1</u>	COCH ₃	50	2 h	67 %
2.1n	<u>1</u>	CO ₂ H	25	2 h	98 %

Die Polymerisation von Norbornen erfolgte dabei in Sekundenfrist. Bei der Cyclooctenpolymerisation wurden innerhalb einer Stunde nahezu quantitative Umsätze erhalten (Tabelle 1). Unterschiede bezüglich der Aktivität sind durch Einsatz verschiedener Komplexe unter verdünnten Bedingungen nachweisbar und

zeigen die Abhängigkeit der Aktivität vom Substitutionsmuster der eingesetzten Carbenliganden. Die hohe Stabilität und Toleranz gegenüber funktionellen Gruppen wird durch die Polymerisation funktionalisierter Norbornenderivate mit Ester, Alkohol, Aldehyd, Keton oder/und Carbonsäure demonstriert (Tabelle 2). Dabei konnten Monomere der allgemeinen Formel VIII mit $R = \text{CH}_2\text{OH}$, CHO und CO_2H erstmals polymerisiert werden.

2.2) Ringschluß-Metathese (RCM) von 1,7-Octadien:



Typischer Reaktionsansatz für RCM von 1,7-Octadien:

Eine Lösung von 3.6 mg (6.3 μmol) 1 in 2 ml Dichlorethan wurde mit 46 μl (0.31 mmol) 1,7-Octadien versetzt, und der Reaktionsansatz wurde in ein 60 °C warmes Ölbad gegeben. Nach 1 h wurde das Reaktionsgemisch GC/MS-analytisch untersucht.

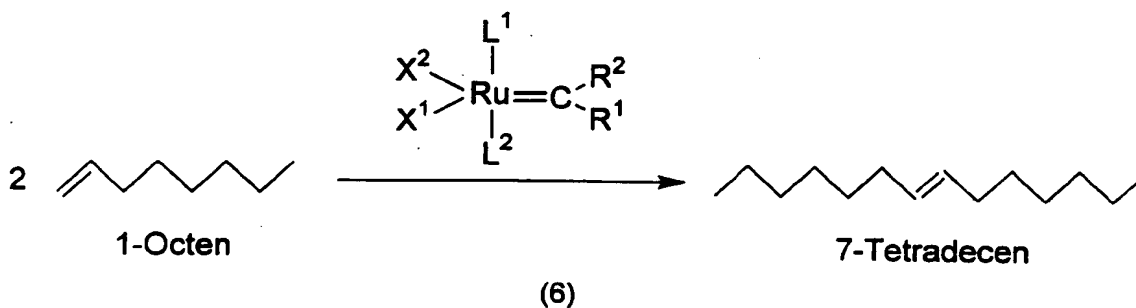
Tabelle 3. RCM von 1,7-Octadien (Octadien / Katalysator = 50:1)

Beispiel	Komplex	Lösungsmittel	T [°C]	Reaktions- zeit t	Ausbeute
2.2a	<u>1</u>	Methylenchlorid	25	5.5 h	51 %
2.2b	<u>1</u>	Methylenchlorid	25	24 h	70 %
2.2c	<u>1</u>	Dichlorethan	60	1 h	99 %
2.2d	<u>2</u>	Dichlorethan	60	1 h	99 %
2.2e	<u>3</u>	Dichlorethan	60	1 h	99 %
2.2f	<u>5</u>	Dichlorethan	60	1 h	99 %

Das Potential in der Ringschluß-Metathese wurde durch die Reaktion von 1,7-Octadien zu Cyclohexen unter Freisetzung von Ethylen veranschaulicht (Tabelle 3). Mit 1 wurde nach 5.5 h eine Ausbeute von 51 % erzielt, bei 60 °C wurden mit allen eingesetzten erfindungsgemäßen Komplexverbindungen sogar quantitative Umsätze erzielt.

2.3) Metathese acyclischer Olefine

A) Metathese von 1-Octen:



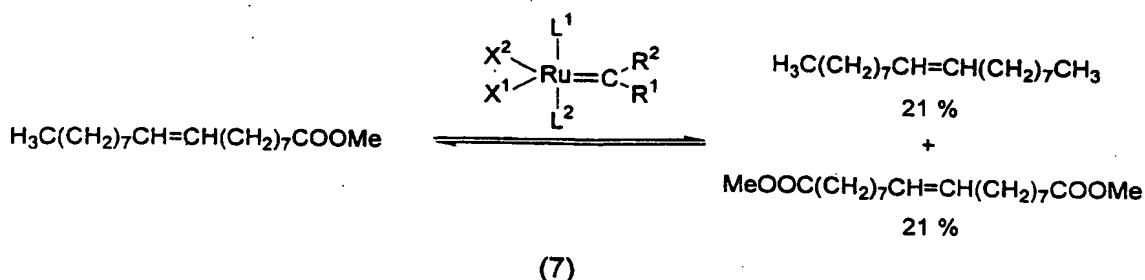
Typischer Reaktionsansatz der Metathese von 1-Octen:

Eine Lösung von 3.6 mg (6.3 µmol) 1 in 2 ml Dichlorethan wurde mit 49 µl (0.31 mmol) 1-Octen versetzt, und der Reaktionsansatz wurde in ein 60 °C heißes Ölbad gegeben. Nach 3 h wurde das Reaktionsgemisch GC/MS-analytisch untersucht.

Tabelle 4. Homo-Metathese von 1-Octen (Octen / Katalysator = 50:1)

Beispiel	Komplex	T [°C]	Reaktions- zeit t	Umsatz von 1-Octen	Selektivität ^a
2.3a	<u>2</u>	60	1 h	31 %	98 %
2.3b	<u>2</u>	60	2 h	58 %	97 %
2.3c	<u>1</u>	60	1 h	83 %	73 %
2.3d	<u>1</u>	60	3 h	97 %	63 %

^a Die Selektivität gibt den Anteil an 7-Tetradecen gegenüber anderen metathetischen Produkten an

B) Metathese von Methyloleat:

5 Typischer Reaktionsansatz für die Metathese von Methyloleat:

Eine Lösung von 3.6 mg (6.3 µmol) 1 in 0.5 ml Dichlorethan wurde mit 1.06 ml (3.13 mmol) Methyloleat versetzt, und der Reaktionsansatz wurde für 15 h in ein 60 °C warmes Ölbad gegeben. Die GC/MS-Analyse ergab das in der Reaktionsgleichung (7) gezeigte Gleichgewicht von Metatheseprodukten.

10

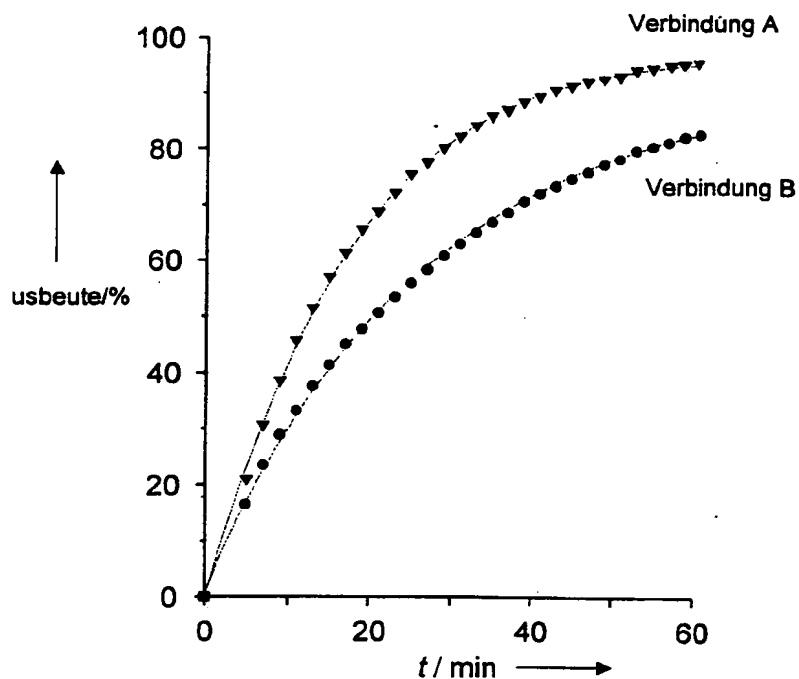
Die Metathese von terminalen und innenständigen Olefinen wurde durch die Homo-Metathese von 1-Octen und Methyloleat nachgewiesen. Bei der Metathese von Methyloleat als nativem Rohstoff kann das thermodynamische Gleichgewicht innerhalb von 15 h mit Katalysator 1 bei einem Olefin : Katalysator-Verhältnis von 500 : 1 nahezu erreicht werden. Bei der Metathese von 1-Octen wurde 7-Tetradecen nicht in allen Fällen als einziges Reaktionsprodukt erhalten. Eine NMR-spektroskopisch nachgewiesene Isomerisierung von 1-Octen zu 2-Octen und anschließende Olefin-Metathese ist für diesen Sachverhalt verantwortlich. Durch Homo- und Cross-Metathese von 1-Octen und 2-Octen wurde neben 7-Tetradecen auch als häufigstes Nebenprodukt 6-Tridecen und in geringen Mengen 6-Dodecen, 1-Hepten und 2-Nonen erhalten. Die Produktverteilung ist stark abhängig vom eingesetzten Katalysator. Im Fall von 2 wurde nahezu selektiv 7-Tetradecen erhalten; dagegen lieferte der aktivere Komplex 1 bei hohem Umsatz 7-Tetradecen nur mit einer Selektivität von 63 %. Als Nebenprodukt wurde im wesentlichen 6-Tridecen aus der Cross-Metathese von 1-Octen mit 2-Octen erhalten.

15

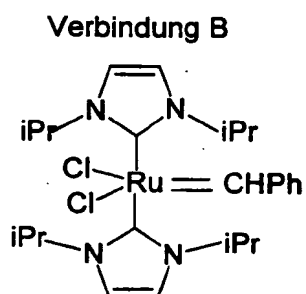
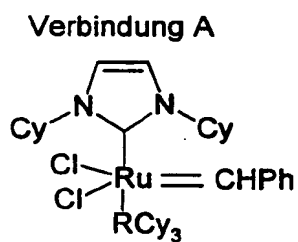
20

25

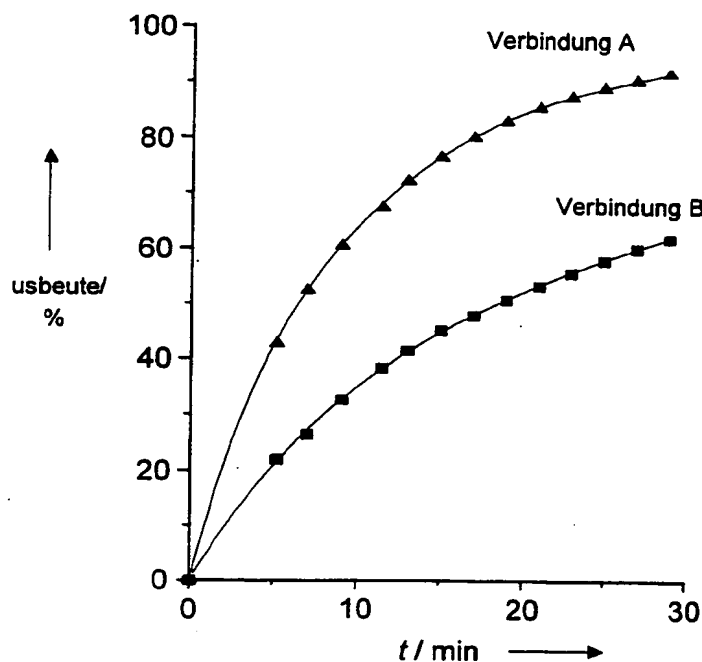
Ringöffnende Metathese Polymerisation (ROMP) von 1,5-Cyclooctadien



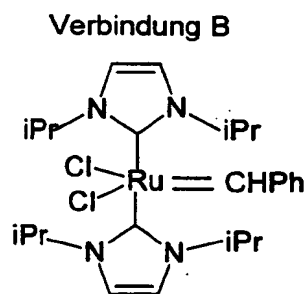
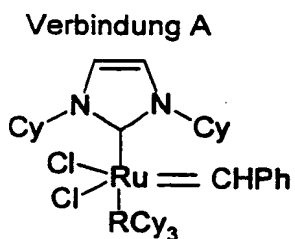
ROMP von 1,5-Cyclooctadien. NMR-Vergleich eines Ruthenium-Dicarben-Komplexes mit einem Ruthenium-Carben-Phosphan-Komplex. ($T = 25\text{ }^{\circ}\text{C}$; $1.70\text{ }\mu\text{mol}$ Katalysator in $0.55\text{ mL CD}_2\text{Cl}_2$; $[1,5\text{-Cyclooctadien}] / [\text{Katalysator}] = 250:1$).



Gleiches gilt für ROMP von Cycloocten:

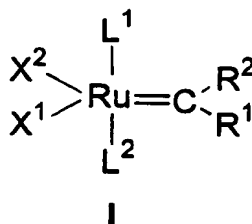


- 5 ROMP von Cycloocten. NMR-Kinetik eines Ruthenium-Dicarben-Komplexes mit einem Ruthenium-Carben-Phosphan-Komplex. ($T = 25\text{ }^{\circ}\text{C}$; $2.50\text{ }\mu\text{mol}$ Katalysator in $0.50\text{ mL CD}_2\text{Cl}_2$; $[\text{Cycloocten}] / [\text{Katalysator}] = 250:1$).

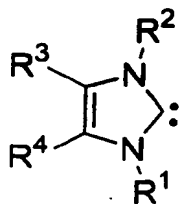


Patentansprüche:

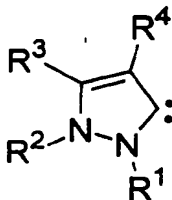
1. Komplexverbindung des Rutheniums der allgemeinen Strukturformel I,



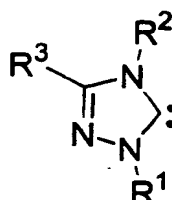
- 5 in der X^1 und X^2 gleich oder verschieden voneinander einen anionischen Liganden bedeuten,
in der R^1 und R^2 gleich oder unabhängig voneinander verschieden sind, aber auch einen Cyclus aufweisen können,
in der R^1 und R^2 für Wasserstoff oder/und für eine Kohlenwasserstoffgruppe stehen,
10 wobei die Kohlenwasserstoffgruppen gleich oder unabhängig voneinander verschieden aus geradkettigen, verzweigten, cyclischen oder/und nicht cyclischen Resten aus der Gruppe von Alkylresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, Alkenylresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, Alkynylresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, Arylresten mit 1 bis 30 Kohlenstoffatomen und Silylresten
15 bestehen,
wobei in den Kohlenwasserstoff- oder/und Silylgruppen die Wasserstoffatome teilweise oder gänzlich durch eine Alkyl-, Aryl-, Alkenyl-, Alkynyl-, Metallocenyl-, Halogen-, Nitro-, Nitroso-, Hydroxy-, Alkoxy-, Aryloxy-, Amino-, Amido-, Carboxyl-, Carbonyl-, Thio- oder/und Sulfonylgruppe einfach oder mehrfach, gleich oder
20 unabhängig voneinander verschieden ersetzt sein können,
in der der Ligand L^1 ein N-heterozyklisches Carben der allgemeinen Formeln II - V ist und in der der Ligand L^2 ein neutraler Elektronendonator ist, insbesondere ein N-heterozyklisches Carben der allgemeinen Formeln II - V oder ein Amin, Imin, Phosphan, Phosphit, Stibin, Arsin, Carbonylverbindung, Carboxylverbindung, Nitril,
25 Alkohol, Ether, Thiol oder Thioether,



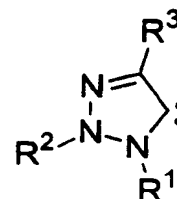
II



III



IV



V

wobei R^1 , R^2 , R^3 und R^4 in den Formeln II, III, IV und V gleich oder verschieden für Wasserstoff oder/und für Kohlenwasserstoffgruppen stehen,

5 wobei die Kohlenwasserstoffgruppen aus gleichen oder verschiedenen, cyclischen, nicht cyclischen, geradkettigen oder/und verzweigten Resten aus der Gruppe von Alkylresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, Alkenylresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, Alkynylresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen und Arylresten mit 1 bis 30 Kohlenstoffatomen bestehen, bei denen gegebenenfalls mindestens ein
10 Wasserstoff durch funktionelle Gruppen ersetzt sein kann, und wobei gegebenenfalls R^3 und R^4 für Halogen-, Nitro-, Nitroso-, Alkoxy-, Aryloxy-, Amido-, Carboxyl-, Carbonyl-, Thio- oder/und Sulfonylgruppen einfach oder mehrfach, gleich oder unabhängig voneinander verschieden stehen kann.

15 2. Komplexverbindung nach Anspruch 1 dadurch gekennzeichnet, daß die anionischen Liganden X^1 und X^2 gleich oder verschieden Halogenid, Pseudohalogenid, Tetraphenylborat, perhalogeniertes Tetraphenylborat, Tetrahalogenoborat, Hexahalogenophosphat, Hexahalogenoantimonat, Trihalogenomethansulfonat, Alkoxid, Carboxylat, Tetrahalogenoaluminat,
20 Tertracarbonyl-Cobaltat, Hexahalogenoferrat(III), Tetrahalogenoferrat(III) oder/und Tetrahalogenopalladat(II) sind, wobei Halogenid, Pseudohalogenid, Tetraphenylborat, perfluoriertes Tetraphenylborat, Tetrafluoroborat, Hexafluorophosphat, Hexafluoroantimonat, Trifluormethansulfonat, Alkoxid, Carboxylat, Tetrachloroaluminat, Tertracarbonyl-
25 Cobaltat, Hexafluoroferrat(III), Tetrachloroferrat(III) oder/und Tetrachloropalladat(II) bevorzugt sind und wobei unter den Pseudohalogeniden Cyanid, Rhodanid, Cyanat, Isocyanat, Thiocyanat und Isothiocyanat bevorzugt sind.

3. Komplexverbindung nach Anspruch 1 und 2, dadurch gekennzeichnet, daß in den allgemeinen Formeln II, III, IV und V der Wasserstoff in den Kohlenwasserstoffgruppen R¹, R², R³ und R⁴ teilweise oder gänzlich durch Halogen-, Nitro-, Nitroso-, Hydroxy-, Alkoxy-, Aryloxy-, Amino-, Amido-, Carboxyl-, Carbonyl-, Thio-, Sulfonyl- oder/und Metallocenylgruppen einfach oder mehrfach, gleich oder unabhängig voneinander verschieden ersetzt ist.

4. Komplexverbindung nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß in den allgemeinen Formeln II, III, IV und V R³ und R⁴ ein anneliertes Ringsystem darstellt.

5. Komplexverbindung nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß L¹ und L² einen Chelatliganden der allgemeinen Formel VI



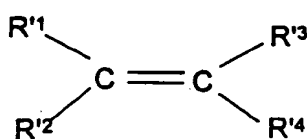
VI

ausbilden, wobei die mit Y bezeichneten Brückenglieder aus cyclischen, nicht cyclischen, geradkettigen oder/und verzweigten Resten aus der Gruppe von Alkylresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, Alkenylenresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, Alkinylenresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, Arylenresten mit 1 bis 30 Kohlenstoffatomen, Metallocenyl-, Borylen- und Silylenresten bestehen, bei denen gegebenenfalls mindestens ein Wasserstoff durch Alkyl-, Aryl-, Alkenyl-, Alkynyl-, Metallocenyl-, Halogen-, Nitro-, Nitroso-, Hydroxo-, Alkoxy-, Aryloxy-, Amino-, Amido-, Carboxyl-, Carbonyl-, Thio- oder/und Sulfonylgruppen, bevorzugt durch Alkyl-, Aryl- oder/und Metallocenylgruppen einfach oder mehrfach, gleich oder unabhängig voneinander verschieden substituiert ist.

6. Komplexverbindung nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß die Liganden der allgemeinen Formeln II, III, IV, V oder/und VI zentrale, axiale oder/und planare Chiralität aufweisen.

7. Komplexverbindung nach einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, daß in der allgemeinen Strukturformel I R^1 bis R^2 für Wasserstoff, substituierte oder/und nichtsubstituierte Alkyl-, Alkenyl- oder/und Arylreste stehen, daß X^1 und X^2 Halogenid-, Alkoxid- oder/und Carboxylationen sind oder/und daß L^1 und L^2 für ein N-heterozyklisches Carben der allgemeinen Formel II stehen.

8. Verfahren zur Herstellung von acyclischen Olefinen mit zwei oder mehr Kohlenstoffatomen oder/und von cyclischen Olefinen mit vier oder mehr Kohlenstoffatomen jeweils entsprechend der allgemeinen Formel VII



VII

aus acyclischen Olefinen mit zwei oder mehr Kohlenstoffatomen oder/und aus cyclischen Olefinen mit vier oder mehr Kohlenstoffatomen jeweils entsprechend der allgemeinen Formel VII durch Olefin-Metathese-Reaktion in Gegenwart mindestens eines Katalysators, dadurch gekennzeichnet, daß

ein Katalysator nach einem der Ansprüche 1 bis 7 eingesetzt wird und daß R^1 , R^2 , R^3 und R^4 in der allgemeinen Formel VII für Wasserstoff oder/und Kohlenwasserstoffgruppen stehen,

wobei die Kohlenwasserstoffgruppe aus gleich oder unabhängig voneinander verschieden geradkettigen, verzweigten, cyclischen oder/und nicht cyclischen

Resten aus der Gruppe von Alkylresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, Alkenylresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, Alkynylresten mit 1 bis 50 Kohlenstoffatomen, Arylresten mit 1 bis 30 Kohlenstoffatomen, Metallocenyl- oder/und Silylresten besteht, bei denen gegebenenfalls mindestens ein Wasserstoff durch eine funktionelle Gruppe ersetzt sein kann,

wobei gegebenenfalls R^1 , R^2 , R^3 und R^4 für Halogen-, Nitro-, Nitroso-, Hydroxy-, Alkoxy-, Aryloxy-, Amino-, Amido-, Carboxyl-, Carbonyl-, Thio-, Sulfonyl- oder/und Metallocenylgruppen einfach oder mehrfach, gleich oder unabhängig voneinander verschieden stehen.

9. Verfahren gemäß Anspruch 8, dadurch gekennzeichnet, daß in den eingesetzten Olefinen eine oder mehrere Doppelbindungen enthalten sind.

10. Verfahren gemäß Anspruch 8 oder 9, dadurch gekennzeichnet, daß R¹, R², R³ und R⁴ in den herzustellenden Olefinen der allgemeinen Formel VII paarweise, einfach oder mehrfach, gleich oder unabhängig voneinander verschieden einen Cyclus ausbilden.

11. Verfahren gemäß einem der Ansprüche 8 bis 10, dadurch gekennzeichnet, daß in den herzustellenden Olefinen der allgemeinen Formel VII der Wasserstoff in den Kohlenwasserstoffgruppen R¹, R², R³ und R⁴ teilweise oder gänzlich durch Halogen-, Silyl-, Nitro-, Nitroso-, Hydroxy-, Alkoxy-, Aryloxy-, Amino-, Amido-, Carboxyl-, Carbonyl-, Thio-, Sulfonyl- oder/und Metallocenylgruppen einfach oder mehrfach, gleich oder unabhängig voneinander verschieden ersetzt ist.

12. Verfahren nach einem der Ansprüche 8 bis 11, dadurch gekennzeichnet, daß der Prozeß mit oder ohne Lösungsmittel, jedoch vorzugsweise mit organischen Lösungsmitteln, durchgeführt wird.

13. Verfahren nach einem der Ansprüche 8 bis 12 dadurch gekennzeichnet, daß das Verfahren unter Zusatz einer Brönstedt-Säure, vorzugsweise von HCl, HBr, HI, HBF₄, HPF₆ oder/und Trifluoressigsäure, durchgeführt wird.

14. Verfahren nach einem der Ansprüche 8 bis 12 dadurch gekennzeichnet, daß das Verfahren unter Zusatz einer Lewis-Säure, vorzugsweise von BF₃, AlCl₃ oder/und ZnI₂, durchgeführt wird.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

National Application No
PCT/EP 99/01785

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

IPC 6 B01J31/22 B01J31/18 C07F15/00 C08G61/08

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 6 B01J C07F C08G

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	WO 97 06185 A (CALIFORNIA INST OF TECHN) 20 February 1997	
A	EP 0 721 953 A (HOECHST AG) 17 July 1996	
P, X	T. WESKAMP ET AL.: "A Novel Class of Ruthenium Catalysts for Olefin metathesis" ANGEW. CHEM. INT. ED., vol. 37, no. 18, 1998, pages 2490-2493, XP002103755 see figure 2	1-14

☐ Further documents are listed in the continuation of box C.

☒ Patent family members are listed in annex.

* Special categories of cited documents:

"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance

"E" earlier document but published on or after the international filing date

"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)

"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means

"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.

"&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

26 May 1999

Date of mailing of the international search report

10/06/1999

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Schwaller, J-M

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/EP 99/01785

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
WO 9706185	A	20-02-1997	US 5831108 A	03-11-1998
			AU 6688396 A	05-03-1997
			CN 1198752 A	11-11-1998
			EP 0842200 A	20-05-1998
EP 0721953	A	17-07-1996	DE 4447066 A	04-07-1996
			AU 699504 B	03-12-1998
			AU 4070395 A	04-07-1996
			BR 9505988 A	23-12-1997
			CA 2165925 A	30-06-1996
			CN 1138045 A	18-12-1996
			FI 956232 A	30-06-1996
			JP 2777880 B	23-07-1998
			JP 8231571 A	10-09-1996
			PL 312030 A	08-07-1996
			US 5728839 A	17-03-1998
			ZA 9510928 A	26-09-1996

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

ationales Aktenzeichen

PCT/EP 99/01785

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES

IPK 6 B01J31/22 B01J31/18 C07F15/00 C08G61/08

Nach der internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierte Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

IPK 6 B01J C07F C08G

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	WO 97 06185 A (CALIFORNIA INST OF TECHN) 20. Februar 1997	
A	EP 0 721 953 A (HOECHST AG) 17. Juli 1996	
P,X	T. WESKAMP ET AL.: "A Novel Class of Ruthenium Catalysts for Olefin metathesis" ANGEW. CHEM. INT. ED., Bd. 37, Nr. 18, 1998, Seiten 2490-2493, XP002103755 siehe Abbildung 2	1-14

☐ Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen

☒ Siehe Anhang Patentfamilie

* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

- "A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist
- "E" älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist
- "L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)
- "O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht
- "P" Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

"T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

"X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfindertischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden

"Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfindertischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist

"&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

26. Mai 1999

Absenddatum des internationalen Recherchenberichts

10/06/1999

Name und Postanschrift der internationalen Recherchenbehörde

Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Schwaller, J-M

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

ationales Aktenzeichen

PCT/EP 99/01785

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
WO 9706185 A	20-02-1997	US 5831108 A	03-11-1998
		AU 6688396 A	05-03-1997
		CN 1198752 A	11-11-1998
		EP 0842200 A	20-05-1998
EP 0721953 A	17-07-1996	DE 4447066 A	04-07-1996
		AU 699504 B	03-12-1998
		AU 4070395 A	04-07-1996
		BR 9505988 A	23-12-1997
		CA 2165925 A	30-06-1996
		CN 1138045 A	18-12-1996
		FI 956232 A	30-06-1996
		JP 2777880 B	23-07-1998
		JP 8231571 A	10-09-1996
		PL 312030 A	08-07-1996
		US 5728839 A	17-03-1998
		ZA 9510928 A	26-09-1996